PCT WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM
Internationales Büro
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 5:

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 91/08202

C07D 261/04, A01N 25/32

A1

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum:

13. Juni 1991 (13.06.91)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP90/01966

(22) Internationales Anmeldedatum:

17. November 1990 (17.11.90)

(30) Prioritätsdaten:

P 39 39 010.1

25. November 1989 (25.11.89) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): HO-ECHST AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; Postfach 80 03 20, D-6230 Frankfurt am Main 80 (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): LÖHER, Heinz, Josef [DE/DE]; Amselweg 9, D-6238 Hofheim am Taunus (DE). SCHWAB, Wilfried [DE/DE]; Auf den Erlen 1d, D-6200 Wiesbaden (DE). BAUER, Klaus [DE/DE]; Doorner Straße 53d, D-6450 Hanau (DE). BIERINGER, Hermann [DE/DE]; Eichenweg 26, D-6239 Eppstein/ Taunus (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: HOECHST AKTIENGESELL-SCHAFT; Zentrale Patentabteilung, Postfach 80 03 20, D-6230 Frankfurt am Main 80 (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AT (europäisches Patent), AU, BE (europäisches Patent), CA, CH (europäisches Patent), DE (europäisches Patent), DK (europäisches Patent), ES (europäisches Patent), FR (europäisches Patent), GB (europäisches Patent), GR (europäisches Patent), HU, IT (europäisches Patent), JP, KR, LU (europäisches Patent), VI (europäisches Patent), tent), NL (europäisches Patent), SE (europäisches Patent), SU, ÙS.

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

(54) Title: ISOXAZOLINES, METHOD OF PREPARATION THEREOF, AND THEIR USE AS PLANT-PROTECTION

(54) Bezeichnung: ISOXAZOLINE, VERFAHREN ZU IHRER HERSTELLUNG UND IHRE VERWENDUNG ALS PFLANZENSCHÜTZENDE MITTEL

$$CH_2 \longrightarrow X$$

#### (57) Abstract

Disclosed are compounds of the formula (I), in which Z, X and n are as defined in claim 1. Such compounds can be used as antidotes against the phytotoxicity of many herbicides used on crops, without diminishing the effect of the herbicide against weeds.

#### (57) Zusammenfassung

Verbindungen der Formel (I), worin Z, X und n wie in Anspruch 1 definiert sind, sind als Antidote gegen die Phytotoxizität von vielen Herbiziden bei Kulturpflanzen einsetzbar, ohne daß die herbizide Wirksamkeit gegen Schadpflanzen beeinträchtigt wird.

## LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Code, die zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AI	Usterreich	ES	Spanien	MG	Madagaskar
AU	Australien	FI	Finnland	ML	Mali
BB	Barbados .	PR	Frankreich	MN	Mongolci
BE	Belgien	GA	Gabon	MR	Mauritanien
ep	Burkina Faso	GB	Vereinigtes Königreich	MW	Malawi
BG	Bulgarien	GN	Guinea	NL.	Niederlande
BJ	Benin	GR	Griochenland	NO	Norwegen
BR	Brasilion	HU	Ungaro	PL	Polen .
CA	Kanada	π	Italien	RO	Rumänien .
CF ·	Zentrale Afrikanische Republik	JP	Japan	SD	
CG	Kongo	KP.	Demokratische Volksrepublik Korea	SE	Sudan
CH	Schweiz	KR	Ropublik Korea		Schweden
Ci				SN	Senegal ·
	Côte d'Ivoire	L	Licchtenstein	SU	Soviet Union
СМ	Kamerun	LK	Sri Lanka	TD	Tschad
DE	Deutschland	LU	Luxemburg	TG	Togo
DK	Dänemark .	MC	Monaco		
		A)C	Mullipa	US	Vereinigte Staaten von Amerika

Beschreibung

Isoxazoline, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als pflanzenschützende Mittel

Die Erfindung betrifft Safener oder Antidote, die in Kombination mit Herbiziden die Phytotoxizität der Herbizide bei Kulturpflanzen herabsetzen können.

Gegenstand der Erfindung sind pflanzenschützende Isoxazoline der allgemeinen Formel (I) oder deren Salze

worin

- 2 unabhängig voneinander Halogen, Nitro, Cyano oder
  Alkyl, Alkoxy, Alkylthio oder Cycloalkyl, wobei die
  letzten vier genannten Reste unsubstituiert oder einoder mehrfach durch Alkoxy, Hydroxy oder Halogen
  substituiert sind, oder ferner Amino, Mono- oder
  Dialkylamino, Phenyl oder Phenoxy, wobei Phenyl und
  Phenoxy unabhängig voneinander unsubstituiert oder
  ein- oder mehrfach durch Halogen oder Halogenalkyl
  substituiert sind, oder zwei benachbarte Substituenten
  Z zusammen für eine divalente Gruppe der Formel -OCH2O-,
  -S-CH2-O- oder -S-CH2-S-, die unsubstituiert oder durch
  Alkyl substituiert ist, stehen,
  - n eine ganze Zahl von 0 bis 5,
- X Hydroxy oder Alkoxy, Alkenyloxy, Alkinyloxy, Alkylthio oder Cycloalkoxy, wobei die fünf letztgenannten Reste

15

unsubstituiert oder ein- oder mehrfach durch Reste aus der Gruppe Alkoxy, Alkylthio, Mono- und Dialkylamino, Phenyl, substituiertes Phenyl, Cyano und Halogen substituiert sind, oder

ferner Phenoxy oder substituiertes Phenoxy, oder ferner Trialkylsilylmethoxy, einen Rest der Formel

$$-N \longrightarrow (Z^1)_n^1 \qquad \text{oder} \qquad -C \nearrow R$$

worin jeweils R Wasserstoff oder Alkyl bedeutet, Z<sup>1</sup> unabhängig von Z die oben bei Z genannten Bedeutungen hat und n<sup>1</sup> eine ganze Zahl von O bis 5 ist, oder ferner Amino, Mono- oder Dialkylamino, Cycloalkylamino, Hydrazino, Alkyl- oder Dialkylhydrazino, Pyridino, Morpholino, Dimethylmorpholino, einen Rest der Formel

$$- 0 - N = C < \frac{R^1}{R^2}$$

worin R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> unabhängig voneinander Alkylreste

bedeuten oder R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> gemeinsam mit dem sie

verknüpfenden C-Atom einen Cycloalkylrest bilden, oder

ferner einen Rest der Formel

worin  $\mathbb{R}^3$  und  $\mathbb{R}^4$  unabhängig voneinander für Wasserstoff oder Alkyl stehen, bedeuten.

35

In der Formel (I) können Alkyl-, Alkoxy-, Haloalkyl-, Alkylamino- und Alkylthioreste sowie die entsprechenden ungesättigten und/oder substituierten Reste jeweils geradkettig oder verzweigt sein. Alkylreste, auch in den zusammengesetzten Bedeutungen wie Alkoxy, Haloalkyl usw., bedeuten Methyl, Ethyl, n- und i-Propyl, n-, i-, t- und 2-Butyl, die isomeren Pentyl-, Hexyl-, Heptyl-, Octyl-, Nonyl-, Decyl-, Undecyl- und Dodecylreste sowie die längerkettigen Fettalkylreste mit bis zu 24 C-Atomen; bevorzugt sind  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkylreste. Alkenyl- und Alkinylreste 10 haben die Bedeutung der den Alkylresten entsprechenden möglichen ungesättigten Reste, vorzugsweise (C2-C12)-Alkenylund -Alkinylreste. Halogen bedeutet Fluor, Chlor, Brom oder Jod, vorzugsweise Fluor, Chlor oder Brom, insbesondere Fluor oder Chlor. 15

Im Falle X = OH können die Verbindungen der Formel (I) Salze bilden. Erfindungsgemäß einsetzen lassen sich die in der Landwirtschaft verwendbaren Salze. Als solche kommen beispielsweise Metallsalze wie Alkali- oder Erdalkalisalze, insbesondere Natrium- oder Kaliumsalze, Ammoniumsalze oder substituierte Ammoniumsalze, die 1 bis 4-fach durch Alkylund/oder Alkanolreste mit vorzugsweise bis zu 4 C-Atomen substituiert sind, in Frage.

25

30

20

Ferner erfaßt Formel (I) auch alle Stereoisomeren und deren Gemische, insbesondere auch reine Enantiomere und deren Gemische (z.B. Racemate). Stereoisomere können vor allem auftreten, wenn asymmetrische C-Atome oder geeignet substituierte Doppelbindungen in der Formel (I) vorhanden sind. Ein asymmetrisches C-Atom ist das an dem Sauerstoffatom im Isoxazolinring gebundene C-Atom.

Von besonderem Interesse sind erfindungsgemäße pflanzenschützende Verbindungen der Formel (I), in der 35 Z unabhängig voneinander Halogen, Nitro, Cyano,  $(C_1-C_4)$ -Alkyl, (C1-C4)Alkoxy, (C1-C4)Alkylthio, wobei die Alkyl-, Alkoxy- und Alkylthiogruppen unsubstituiert oder ein-

10

30

oder mehrfach durch Halogenatome, insbesondere Fluor oder Chlor substituiert sind, (C3-C6)Cycloalkyl, das unsubstituiert oder durch (C1-C4)Alkyl substituiert ist, Amino, (C1-C4)Alkylamino, Di-(C1-C4)alkylamino, Hydroxymethyl, (C1-C4)Alkoxy-methyl, Phenyl oder Phenoxy, wobei Phenyl und Phenoxy unsubstituiert oder ein- oder mehrfach durch Halogen oder einfach durch Trifluormethyl oder durch ein oder mehrere Halogenatome und ein Trifluormethyl substituiert ist, oder zwei benachbarte Substituenten Z für die divalente Gruppe -O-CH2-O-, -S-CH2-O- oder -S-CH2-S- stehen und 0, 1, 2 oder 3 bedeuten.

- Von besonderem Interesse sind erfindungsgemäße Mittel mit Verbindungen der Formel (I), in der
- X Hydroxy, -OCH<sub>2</sub>Si(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>, (C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>)Cycloalkoxy,
  Phenyl(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)alkoxy, Phenoxy, (C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>)Alkenyloxy,

  (C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>)Alkinyloxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)Alkoxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)Alkylthio,
  wobei die Alkoxy oder Alkylthiogruppe unsubstituiert
  oder ein- oder zweifach durch (C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>)Alkoxy, Mono- oder
  Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)Alkylamino, (C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>)Alkylthio, Cyano oder einoder mehrfach durch Halogen substituiert ist,
  einen Rest der Formel

$$-\frac{N}{R}$$
 oder  $-C_0$  R

worin jeweils R Wasserstoff oder  $(C_1-C_4)$ Alkyl bedeutet,  $Z^1$  die bei Z oben genannte Bedeutung hat und  $n^1$  0, 1, 2 oder 3 ist, oder

ferner Amino, Mono- oder Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)alkylamino, (C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>)Cycloalkylamino, Hydrazino, Piperidino, Morpholino oder
2,6-Dimethylmorpholino, einen Rest der Formel

$$-c-N = c < \frac{R^1}{R^2}$$

5 worin

 $R^1$  und  $R^2$  unabhängig voneinander ( $C_1$ - $C_4$ )Alkyl bedeuten oder  $R^1$  und  $R^2$  gemeinsam mit dem sie verknüpfenden C-Atom einen 5-, 6- oder 7-gliedrigen Cycloalkylrest bilden,

10 oder einen Rest der Formel

$$- O - CH - CO_2R^4$$

worin  $R^3$  und  $R^4$  unabhängig voneinander für Wasserstoff oder  $(C_1-C_4)$ -Alkyl stehen, bedeutet.

Bevorzugt sind erfindungsgemäße Verbindungen der Formel (I) oder deren Salzen,

worin

- Z unabhängig voneinander Halogen, insbesondere Fluor oder Chlor, Nitro,  $(C_1-C_4)$ Alkyl,  $(C_1-C_4)$ Alkoxy oder Trifluormethyl und
- n 0, 1 oder 2 bedeuten, sowie solche Verbindungen der Formel (I), in denen
  - X Hydroxy, (C1-C4)-Alkoxy oder einen Rest der Formel

worin  $\mathbb{R}^3$  für Wasserstoff oder  $\mathrm{CH_3}$  und  $\mathbb{R}^4$  für Wasserstoff oder  $(\mathrm{C_{1}\text{-}C_{4}})\text{-}\mathrm{Alkyl}$  stehen,

35 bedeutet.

PCT/EP90/01966

10

Besonders bevorzugt sind erfindungsgemäße Verbindungen der Formel (I), in der Z, n und X jeweils für bevorzugt genannte Bedeutungen stehen.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist auch ein Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel (I) und deren Salze, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der Formel (II)

 $-CH_2CH=CH_2$ (II)

worin  $(Z)_n$  die in Formel (I) angegebenen Bedeutungen hat, mit einem Nitriloxid der Formel (III)

15 (-)0 - N = (+) C - COX (III)

worin X die in Formel (I) angegebene Bedeutung hat,

umsetzt.

Als Lösungsmittel eignen sich unpolare organische 20 Lösungsmittel, z.B. Ether wie Diethylether oder THF.

Die Ausgangsverbindungen der Formel (II) und (III) sind literaturbekannt (vgl. J. Org. Chem. 25, 1160 (1960); J. Med. Chem. 17 (1974), 549-552; J. Chem. Soc. Chem.

25 Commun. 1984, 968-969; und dort genannte Zitate) oder lassen sich analog bekannten Verbindungen herstellen. Die Nitriloxide der Formel (III) werden dabei in der Regel in situ aus 2-Halogeno-2-hydroximinoessigsäure(derivaten) unter Einwirkung von Basen hergestellt und direkt mit schon in der Reaktionsmischung enthaltender Verbindung der Formel (II) umgesetzt. Die Umsetzung wird vorzugsweise bei einer temperatur von -15°C bis zur Siedetemperatur des Lösungsmittels insbesondere bei Raumtemperatur durchgeführt.

Die Verbindungen der Formel (I) enthalten ein Asymmetriezentrum am C-Atom, das im Isoxazolinring an dem Sauerstoffatom gebunden ist. Entsprechende enantiomere Formen können nach üblichen Methoden, beispielsweise durch Racemattrennung, erfolgen. Eine Racemattrennung ist in der Regel über

diastereomere Salze der Verbindungen der Formel I, in der X = OH bedeutet, mit optisch aktiven Basen möglich.

Die Verbindungen der Formel (I) reduzieren oder unterbinden unerwünschte phytotoxische Nebenwirkungen, die beim Einsatz von Herbiziden in Nutzpflanzenkulturen auftreten können.

Die Verbindungen der Formel (I) und die herbiziden Wirkstoffe können zusammen oder in beliebiger Reihenfolge nacheinander ausgebracht werden. Die Verbindungen der Formel (I) sind dann in der Lage, schädliche Nebenwirkungen der Herbizide bei Kulturpflanzen zu vermindern oder völlig aufzuheben, ohne die Wirksamkeit dieser Herbizide gegen Schadpflanzen zu beeinträchtigen.

15

20

Hierdurch kann das Einsatzgebiet herkömmlicher Pflanzenschutzmittel ganz erheblich erweitert werden. Solche Verbindungen, die die Eigenschaft besitzen, Kulturpflanzen gegen phytotoxische Schäden durch Herbizide zu schützen, werden "Antidote" oder "Safener" genannt.

Herbizide, deren phytotoxische Nebenwirkungen mittels der Verbindungen der Formel (I) herabgesetzt werden können, sind z.B. Carbamate, Thiocarbamate, Halogenacetanilide,

- substituierte Phenoxy-, Naphthoxy-,
  Phenoxyphenoxy-, Benzyloxyphenoxy- und
  Heteroaryloxyphenoxy-carbonsäurederivate sowie
  Cyclohexandionderivate. Heteroaryloxy-phenoxycarbonsäurederivate sind z.B. Chinolyloxy-, Chinoxalyloxy-,
- Pyridyloxy-, Benzoxazolyloxy-, Benzthiazolyloxy-phenoxy-carbonsäureester. Bevorzugt sind Phenoxyphenoxy- und Heteroaryloxyphenoxycarbonsäureester. Als Ester kommen hierbei insbesondere niedere Alkyl-, Alkenyl- und Alkinylester in Frage.

35

Beispielsweise seien, folgende Herbizide genannt, ohne daß dadurch eine Beschränkung erfolgen soll:

- A) Herbizide vom Typ der Phenoxyphenoxy-, Benzylphenoxyund Heteroaryloxy-phenoxycarbonsäure-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)alkyl-,
  -(C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>)alkenyl- und -(C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>)alkinylester, wie
  2-(4-(2,4-Dichlorphenoxy)-phenoxy)-propionsäuremethylester,
  2-(4-(4-Brom-2-chlorphenoxy)-phenoxy)-propionsäuremethylester,
  2-(4-(4-Trifluormethylphenoxy)-phenoxy)-propionsäuremethylester,
  2-(4-(2-Chlor-4-trifluormethylphenoxy)-phenoxy)propionsäuremethylester, 2-(4-(2,4-Dichlorbenzyl)-phenoxy)propionsäuremethylester,
  4-(4-(4-Trifluormethylphenoxy)-phenoxy)-pent-2-en-
- 4- (4- (4-Trifluormethylphenoxy)-phenoxy)-pent-2-ensäureethylester, 2- (4- (3,5-Dichlorpyridyl-2-oxy)-phenoxy)propionsäureethylester, 2- (4- (3,5-Dichlorpyridyl-2-oxy)phenoxy)-propionsäurepropargylester,
  2- (4- (6-Chlorbenzoxazol-2-yl-oxy)-phenoxy)-
- propionsäureethylester, 2-(4-(3-Chlor-5-trifluormethyl-2-pyridyloxy)-phenoxy)-propionsäuremethylester,
  2-(4-(5-Trifluormethyl-2-pyridyloxy)-phenoxy)propionsäurebutylester, 2-(4-(3-Fluor-5-chlorpyridyl-2-oxy)-phenoxy)-propionsäuremethylester, 2-(4-(3-Fluor-5-
- chlorpyridyl-2-oxy)-phenoxy)-propionsäurepropargylester,
  2-(4-(6-Chlor-2-chinoxalyloxy)phenoxy)-propionsäuremethylester,
  2-(4-(6-Fluor-2-chinoxalyloxy)phenoxy)-propionsäuremethylester,
  2-(4-(6-Chlor-2-chinolyloxy)-phenoxy)-propionsäuremethylester,
  2-(4-(5-Chlor-3-fluorpyridin-2-yloxy)-phenoxy)-thiopropionsäure5-methoxycarbonylmethylester,
- B) Chloracetanilid-Herbizide wie

  N-Methoxymethyl-2,6-diethyl-chloracetanilid,

  N-(3'-Methoxyprop-2'-yl)-methyl-6-ethyl-chloracetanilid,

  N-(3-Methyl-1,2,4-oxdiazol-5-yl-methyl)-chloressigsäure-2,6-dimethylanilid,
- C) Thiocarbamate wie S-Ethyl-N,N-dipropylthiocarbamat oder S-Ethyl-N,N-dipropylthiocarbamat,

20

30

35

D) Cyclohexandion-Derivate wie Methyl-3-(1-allyloxyimino)butyl-4-hydroxy-6,6-dimethyl-2-oxocyclohex-3-encarboxylat 2-(N-Ethoxybutyrimidoyl)-5-(2-ethylthiopropyl)-3-hydroxy-2-cyclohexen-1-on, 5 2-(N-Ethoxybutyrimidoyl)-5-(2-phenylthiopropyl)-3-hydroxy-2-cyclohexen-1-on, 2-(1-Allyloxyiminobutyl)-4-methoxycarbonyl-5,5-dimethyl-3oxocyclohexenol, 2-(1-(3-Chlorallyloxy)-iminobutyl)-5-(2-ethylthio)propyl)-10 3-hydroxy-cyclohex-2-enon 2-(1-(Ethoxyimino)-butyl)-3-hydroxy-5-(thian-3-yl)cyclohex-2-enon oder-2-(1-Ethoxyiminopropyl)-5-(2,4,6-trimethylphenyl)-3-

hydroxy-2-cyclohexen-1-on.

Das Mengenverhältnis Safener: Herbizid kann innerhalb weiter Grenzen, vorzugsweise im Bereich zwischen 1:10 und 10:1, insbesondere zwischen 2:1 und 1:10, liegen. Die jeweils optimalen Mengen an Herbizid und Safener sind abhängig vom Typ des verwendeten Herbizids oder vom verwendeten Safener sowie von der Art des zu behandelnden Pflanzenbestandes und lassen sich von Fall zu Fall durch entsprechende Versuche ermitteln.

Haupteinsatzgebiete für die Anwendung der Safener sind vor allem Getreidekulturen (Weizen, Roggen, Gerste, Hafer), Reis, Mais, Sorghum, aber auch Baumwolle, Zuckerrübe, Zuckerrohr und Sojabohne.

Die Safener der Formel (I) können je nach ihren Eigenschaften zur Vorbehandlung des Saatgutes der Kulturpflanze (Beizung der Samen) verwendet werden oder vor der Saat in die Saatfurchen eingebracht werden oder zusammen mit dem Herbizid vor oder nach dem Auflaufen der Pflanzen angewendet werden. Vorauflaufbehandlung schließt sowohl die Behandlung

10

15

20

25

30

35

der Anbaufläche vor der Aussaat als auch die Behandlung der angesäten, aber noch nicht bewachsenen Anbauflächen ein. Bevorzugt ist die gemeinsame Anwendung mit dem Herbizid. Hierzu können Tankmischungen oder Fertigformulierungen eingesetzt werden.

Die benötigten Aufwandmengen der Verbindungen der Formel (I) können je nach Indikation und verwendetem Herbizid innerhalb weiter Grenzen schwanken und variieren im allgemeinen zwischen 0,01 und 10 kg Wirkstoff je Hektar.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist deshalb auch ein Verfahren zum Schutz von Kulturpflanzen vor phytotoxischen Nebenwirkungen von Herbiziden, das dadurch gekennzeichnet ist, daß eine wirksame Menge einer Verbindung der Formel (I) vor, nach oder gleichzeitig mit dem Herbizid auf die Pflanzen Pflanzensamen oder die Anbaufläche appliziert wird.

Darüber hinaus weisen die erfindungsgemäßen Verbindungen wachstumsregulatorische Eigenschaften bei Kulturpflanzen auf. Sie greifen regulierend in den pflanzeneigenen Stoffwechsel ein und können damit zur Ernteerleichterung wie z.B. durch Auslösen von Desikkation, Abszission und Wuchsstauchung eingesetzt werden. Des weiteren eignen sie sich auch zur generellen Steuerung und Hemmung von unerwünschtem vegetativen Wachstum, ohne dabei die Pflanzen abzutöten. Eine Hemmung des vegetativen Wachstums spielt bei vielen mono- und dikotylen Kulturen eine große Rolle, da das Lagern hierdurch verringert oder völlig verhindert werden kann.

Die Verbindungen der Formel (I) oder deren Kombination mit einem oder mehreren der genannten Herbizide bzw. Herbizidgruppen können auf verschiedene Art formuliert werden, je nachdem welche biologischen und/oder chemischphysikalischen Parameter vorgegeben sind. Als Formulierungsmöglichkeiten kommen beispielsweise in Frage:
Spritzpulver (WP), emulgierbare Konzentrate (EC),
wasserlösliche Pulver (SP), wasserlösliche Konzentrate (SL),
Emulsionen (EW), versprühbare Lösungen, Kapselsuspensionen (CS)

Dispersionen auf Öl- oder Wasserbasis, Suspoemulsionen,
Suspensionskonzentrate (SC), Stäubemittel (DP), ölmischbare
Lösungen (OL), Beizmittel, Granulate (GR) in Form von
Mikro-, Sprüh-, Aufzugs- und Adsorptions-Granulaten,
Granulate zur Boden- bzw. Streuapplikation, wasserlösliche
Granulate (SC), wasserdispergierbare Granulate (WG),
ULV-Formulierungen, Mikrokapseln und Wachse.

Diese einzelnen Formulierungstypen sind im Prinzip bekannt und werden beispielsweise beschrieben in: Winnacker-Küchler, "Chemische Technologie", Band 7, C. Hauser Verlag München, 4. Aufl. 1986; van Valkenburg, "Pesticides Formulations", Marcel Dekker N.Y., 2nd Ed. 1972-73; K. Martens, "Spray Drying Handbook", 3rd Ed. 1979, G. Goodwin Ltd. London.

- Die notwendigen Formulierungshilfsmittel wie 20 Inertmaterialien, Tenside, Lösungsmittel und weitere Zusatzstoffe sind ebenfalls bekannt und werden beispielsweise beschrieben in: Watkins, "Handbook of Insecticide Dust Diluents and Carriers", 2nd Ed., Darland Books, Caldwell N.J.; H.v.Olphen, "Intruduction to Clay ∷ 25 Colloid Chemistry"; 2nd Ed., J. Wiley & Sons, N.Y., Marsden, "Solvents Guide", 2nd Ed., Interscience, N.Y. 1950; McCutcheon's, "Detergents and Emulsifiers Annual", MC Publ. Corp., Ridgewood N.J.; Sisley and Wood, "Encyclopedia of Surface Active Agents", Chem. Publ. Co. 30 Inc., N.Y. 1964; Schönfeldt, "Grenzflächenaktive Äthylenoxidaddukte", Wiss. Verlagsgesell., Stuttgart 1976; Winnacker-Küchler, "Chemische Technolgie", Band 7, C. Hauser Verlag München, 4. Aufl. 1986.
  - 35

15

Auf der Basis dieser Formulierungen lassen sich auch Kombinationen mit anderen pestizid wirksamen Stoffen, Düngemitteln und/oder Wachstumsregulatoren herstellen, z.B. in Form einer Fertigformulierung oder als Tankmix.

5

Gegenstand der Erfindung sind deshalb auch die Mittel, welche die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) enthalten. Vor allem sind diese einerseits pflanzenschützende Mittel die einen oder mehrere Verbindungen der Formel (I) und dem jeweiligen Formulierungstyp entsprechende übliche inerte Hilfsmittel enthalten, und andererseits herbizide Mittel, die eine Kombination von Verbindungen der Formel (I) und ein oder mehrere Herbizide und dem jeweiligen Formulierungstyp entsprechende übliche Hilfsmittel enthalten.

15

20

25

35

10

Spritzpulver sind in Wasser gleichmäßig dispergierbare Präparate, die neben dem Wirkstoff außer einem Verdünnungsoder Inertstoff noch Netzmittel, z.B. polyoxethylierte Alkylphenole, polyoxethylierte Fettalkohole und Fettamine, Fettalkoholpolyglykolethersulfate, Alkansulfonate oder Alkylphenolsulfonate und Dispergiermittel, z.B. ligninsulfonsaures Natrium, 2,2'-dinaphthylmethan-6,6'-disulfonsaures Natrium, dibutylnaphthalin-sulfonsaures Natrium oder auch oleylmethyltaurinsaures Natrium enthalten. Emulgierbare Konzentrate werden durch Auflösen des Wirkstoffes in einem organischen Lösungsmittel, z.B. Butanol, Cyclohexanon, Dimethylformamid, Xylol oder auch höhersiedenden Aromaten oder Kohlenwasserstoffen unter 30 Zusatz von einem oder mehreren Emulgatoren hergestellt. Als Emulgatoren können beispielsweise verwendet werden: Alkylarylsulfonsaure Calzium-Salze wie Ca-Dodecylbenzolsulfonat oder nichtionische Emulgatoren wie Fettsäurepolyglykolester, Alkylarylpolyglykolether, Fettalkoholpolyglykolether, Propylenoxid-EthylenoxidKondensationsprodukte, Alkylpolyether, Sorbitanfettsäureeter, Polyoxyethylensorbitanfettsäureester oder Polyoxethylensorbitester.

Stäubemittel erhält man durch Vermahlen des Wirkstoffes mit fein verteilten festen Stoffen, z.B. Talkum, natürlichen Tonen, wie Kaolin, Bentonit, Pyrophillit, oder Diatomeenerde.

Granulate können entweder durch Verdüsen des Wirkstoffes

auf adsorptionsfähiges, granuliertes Inertmaterial
hergestellt werden oder durch Aufbringen von
Wirkstoffkonzentraten mittels Klebemitteln, z.B.
Polyvinylalkohol, polyacrylsaurem Natrium oder auch
Mineralölen, auf die Oberfläche von Trägerstoffen wie Sand,

Kaolinite oder von granuliertem Inertmaterial. Auch können
geeignete Wirkstoffe in der für die Herstellung von
Düngemittelgranulaten üblichen Weise - gewünschtenfalls in
Mischung mit Düngemitteln - granuliert werden.

Die agrochemischen Zubereitungen enthalten in der Regel 0.1 bis 99 Gewichtsprozent, insbesondere 0,1 bis 95 Gew.-%, Wirkstoff der Formel (I), oder Wirkstoffgemisch Antidot/Herbizid, 1 bis 99,9 Gew.-%, insbesondere 5 bis 99,8 Gew.-%, eines festen oder flüssigen Zusatzstoffes und 0 bis 25 Gew.-%, insbesondere 0,1 bis 25 Gew.-%, eines Tensides.

In Spritzpulvern beträgt die Wirkstoffkonzentration z.B.
etwa 10 bis 90 Gew.-%, der Rest zu 100 Gew.-% besteht aus
üblichen Formulierungsbestandteilen. Bei emulgierbaren

Konzentraten kann die Wirkstoffkonzentration etwa 1 bis 80
Gew.-%, vorzugsweise 5 bis 80 Gew.-% betragen. Staubförmige
Formulierungen enthalten meistens 1 bis 25 Gew.-%,
vorzugsweise 5 bis 20 Gew.-% an Wirkstoff, versprühbare
Lösungen etwa 0,2 bis 25 Gew.-%, vorzugsweise 2 bis 20

Gew.-% Wirkstoff. Bei Granulaten wie wasserdispergierbaren
Granulaten hängt der Wirkstoffgehalt zum Teil davon ab, ob
die wirksame Verbindung flüssig oder fest vorliegt. In der
Regel liegt der Gehalt bei den in Wasser dispergierbaren
Granulaten zwischen 10 und 90 Gew.-%.

Daneben enthalten die genannten Wirkstofformulierungen gegebenenfalls die jeweils üblichen Haft-, Netz-, Dispergier-, Emulgier-, Penetrations-, Lösungsmittel, Füll- oder Trägerstoffe.

5

10

Zur Anwendung werden die in handelsüblicher Form vorliegenden Formulierungen gegebenenfalls in üblicher Weise verdünnt, z.B. bei Spritzpulvern, emulgierbaren Konzentraten, Dispersionen und wasserdispergierbaren Granulaten mittels Wasser. Staubförmige Zubereitungen, Boden- bzw. Streugranulate, sowie versprühbare Lösungen werden vor der Anwendung üblicherweise nicht mehr mit weiteren inerten Stoffen verdünnt.

Mit den äußeren Bedingungen wie Temperatur, Feuchtigkeit, der Art des verwendeten Herbizids u.a. variiert die erforderliche Aufwandmenge der Verbindungen der Formel (I). Sie kann innerhalb weiter Grenzen schwanken, z.B. zwischen 0,005 und 10,0 kg/ha oder mehr Aktivsubstanz, vorzugsweise liegt sie jedoch zwischen 0,01 und 5 kg/ha.

Folgende Beispiele dienen zur Erläuterung der Erfindung:

## A. Formulierungsbeispiele

25

a) Ein Stäubmittel wird erhalten, indem man 10 Gew.-Teile einer Verbindung der Formel (I) und 90 Gew.-Teile Talkum oder Inertstoff mischt und in einer Schlagmühle zerkleinert.

30

35

b) Ein in Wasser leicht dispergierbares, benetzbares Pulver wird erhalten, indem man 25 Gewichtsteile einer Verbindung der Formel (I), 64 Gewichtsteile kaolinhaltigen Quarz als Inertstoff, 10 Gewichtsteile ligninsulfonsaures Kalium und 1 Gew.-Teil oleoylmethyltaurinsaures Natrium als Netz- und Dispergiermittel mischt und in einer Stiftmühle mahlt.

- c) Ein in Wasser leicht dispergierbares Dispersionskonzentrat wird erhalten, indem man 20 Gewichtsteile einer Verbindung der Formel (I) mit 6 Gew.-Teilen Alkylphenolpolyglykolether (®Triton X 207), 3 Gew.-Teilen Isotridecanolpolyglykolether (8 EO) und 71 Gew.-Teilen paraffinischem Mineralöl (Siedebereich z.B. ca. 255 bis über 277°C) mischt und in einer Reibkugelmühle auf eine Feinheit von unter 5 Mikron vermahlt.
- 10 d) Ein emulgierbares Konzentrat wird erhalten aus 15 Gew.Teilen einer Verbindung der Formel (I), 75 Gew.-Teilen
  Cyclohexanon als Lösemittel und 10 Gew.-Teilen
  oxethyliertes Nonylphenol als Emulgator.
- e) Ein in Wasser dispergierbares Granulat wird erhalten indem man

75 Gewichtsteile einer Verbindung der Formel I,

- 10 " ligninsulfonsaures Calcium,
- 5 " Natriumlaurylsulfat,
  - 3 " Polyvinylalkohol und
  - 7 " Kaolin
- mischt, auf einer Stiftmühle mahlt und das Pulver in einem Wirbelbett durch Aufsprühen von Wasser als Granulierflüssigkeit granuliert.
  - f) Ein in Wasser dispergierbares Granulat wird auch erhalten, indem man

20

10

15

30

35

25 Gewichtsteile einer Verbindung der Formel (1),
5 " 2,2'-Dinaphthylmethan-6,6'-disulfonsaures
Natrium,
2 " oleoylmethyltaurinsaures Natrium,
1 Gewichtsteil Polyvinylalkohol,
17 Gewichtsteile Calciumcarbonat und

50 " Wasser

auf einer Kolloidmühle homogensiert und vorzerkleinert, anschließend auf einer Perlmühle mahlt und die so erhaltene Suspension in einem Sprühturm mittels einer Einstoffdüse zerstäubt und trocknet.

#### B) Chemische Beispiele

5-(2,4-Dichlorbenzyl)-2-isoxazolin-3-carbonsäureethylester (Beispiel Nr. 93)

Zu 10,7 g 2,4-Dichlor-1-allylbenzol in 270 ml Ether läßt man 18,8 ml Triethylamin tropfen. Anschließend läßt man langsam innerhalb von 5 Stunden eine Lösung aus 20,55 g 2-Chlor-2-hydroximino-essigsäureethylester in 270 ml Ether zutropfen. Danach wird 24 Stunden lang gerührt, mit Wasser extrahiert, die Etherphase getrocknet und Ether abdestilliert. So werden 35,5 g (98 % der Theorie) des oben bezeichneten Produkts mit einem Brechungsindex von n<sup>25</sup> = 1,534 erhalten.

2-Chlor-2-hydroximino-essigsäureethylester (Ausgangsmaterial für Beispiel Nr. 93)

69,8 g Glycinethylesterhydrochlorid werden in 120 ml Wasser und 41 ml konzentrierter Salzsäure vorgelegt. Bei -10°C werden dann innerhalb 1 Stunde 38 g NaNO<sub>2</sub> in 60 ml Wasser zugetropft. Nach einer halben Stunde gibt man weitere 42,5 ml konzentrierte Salzsäure zu und dann innerhalb 1 Stunde weitere 38 g NaNO<sub>2</sub> in 60 ml Wasser. Es wird 1 Stunde bei -10°C nachgerührt. Daraufhin wird mit Ether extrahiert

und die Etherphase mehrmals mit Wasser gewaschen. Der Ether wird abdestilliert und die Kristalle getrocknet. So werden 38 g (50 % der Theorie) 2-Chlor-2-hydroximino-essigsäureethylester mit einem Schmelzpunkt von 81 - 82°C erhalten.

In der folgenden Tabelle I ist das obengenannte Beispiel zusammen mit weiteren Beispielen aufgeführt, die in analoger Weise hergestellt werden können.

10
Die analogen Isoxazolincarbonsäuren können aus den entsprechenden Estern bzw. die Isoxazolinester wahlweise aus den entsprechenden Carbonsäuren nach im Prinzip

bekannten Methoden hergestellt werden.

15

5

20

25

30

35

Nr.	(Z) <sub>n</sub>	x	Schmp. (n <sub>D</sub> <sup>20</sup> )
•			•
1	n = 0	-0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Ö1
2	71	- осн <sub>3</sub>	75 - 77°C
3	11	-OH	128°C
4	<b>11</b>	-oc <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	(1,5199)
5		-OCH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	•
. 6	. 11	-0C4H9	•
7	11	-OCH2CH(CH3)2	•
8	<b>11</b>	-och <sub>2</sub> co <sub>2</sub> ch <sub>3</sub>	• ·
9	11	-осн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	
10	ti	-och(ch3)co2c2H5	(1,5091)
11	El	-NH-NH <sub>2</sub>	
12	17	-OCH <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	
13	n	-N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
14	. 11	-NH <sub>2</sub>	•
15	ti	-OCH(CH3)CO2CH3	
16	tt	-NHC <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	
17	π	-och <sub>2</sub> ch=ch <sub>2</sub>	
18	π	- och <sub>2</sub> c≡ch	
19	11	-o-K+	
20	<b>11</b> ·	-0-Na <sup>+</sup>	
21	11	-O'NH4	
22	11	$-och_2si(CH_3)_3$	
23	n	-0C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	

Fortsetzung Tabelle I

Nr.	(z) <sub>n</sub>	x	Schmp. $(n_D^{20})$
			Ö1
24	4-F	-0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	. 01
25	<b>11</b>	-OCH <sub>3</sub>	
26	21	- OH	138 - 140°C
27	11	- oc <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
28	91	-OCH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
29	. 11	- 0C4H9	
30	. #	-OCH2CH(CH3)2	,
31	11	-och <sub>2</sub> co <sub>2</sub> ch <sub>3</sub>	·.
32	11	-0CH2CO2C2H5	•
33	tī	-OCH(CH3)CO2C2H5	
34	<b>11</b> .	-NH-NH <sub>2</sub>	Ö1
35	81	-осн <sub>2</sub> -с <sub>6</sub> н <sub>5</sub>	
36	<b>†</b> †	-N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	•
37	11	-NH <sub>2</sub>	
38	Ħ	-och(ch3)co2ch3	•
39	11	-NHC6H5	
40	11	-OCH2CH=CH2	·
41	π	- och <sub>2</sub> c≡ch	
42	11	- 0 - K +	· .
43	11	-0 <sup>-</sup> Na <sup>+</sup>	•
44	*1	-0"NH <sub>4</sub>	
45	· n	-OCH2Si(CH3)3	
46	11	-0C6H5	•

Fortsetzung Tabelle I

Nr.	(Z) <sub>n</sub>	<b>x</b>	Schmp. (n <sup>20</sup> )
47	4-C1	-o-c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
48	π	-OCH3	92°C
49		-OH	140°C
50	n	-ос <sub>3</sub> н <sub>7</sub>	(1,5075)
51	11	-осн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
52	TI	-OC <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	<u>.</u>
53	. 11	-осн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	•
54	û	-осн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	
55	11	-осн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	
56	ti .	-осн(сн <sub>3</sub> )со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	(1,514)
57	11 .	-NH-NH <sub>2</sub>	•
58	11	-осн <sub>2</sub> -с <sub>6</sub> н <sub>5</sub>	
59	11	-N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	•
60	11	-NH <sub>2</sub>	
61	11	-осн (сн <sub>3</sub> ) со <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	
62	n	-NHC <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	i .
63	11	-OCH2CH=CH2	• *
64	**	- och <sub>2</sub> c≡ch	•
65	11	-o⁻ĸ <sup>∓</sup>	
66	<b>t</b> 1	-O <sup>-</sup> Na <sup>+</sup>	
67	11	-0"NH4	
68	11	-OCH <sub>2</sub> Si(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	
69	<b>11</b> .	-00 <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	

Nr.	(Z) <sub>n</sub>	<b>x</b>	Schmp. (n <sup>20</sup> )
70	2-C1	-0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	(1,526)
71	n	- OCH <sub>3</sub>	(1,547)
72	Ħ.	- OH	80°C
73		-oc <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	(1,533)
74	n	-OCH(CH3)2	
75	n ,	-0C4H9	(1,523)
76	. "n	-OCH2CH(CH3)2	•
77	11	-och <sub>2</sub> co <sub>2</sub> ch <sub>3</sub>	• •
78	11	- och2co2c2H2	•
79	Ħ	-OCH(CH3)CO2C2H5	
80		-NH-NH <sub>2</sub>	
81	tt	-och <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> h <sub>5</sub>	
82		-N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
83	ŧı	-NH <sub>2</sub>	
84	71	-och(ch3)co2ch3	•
85	11	-NHC6H5	•
86	TI	- OCH2CH=CH2	
87.	<b>81</b>	- OCH <sub>2</sub> C≡CH	
88	, <b>n</b>	- 0 <sup>-</sup> K <sup>-</sup>	
89	**	-O"Na <sup>+</sup>	
90	ti	-0"NH4	
91	11	-OCH <sub>2</sub> Si(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	
92	n	-006H5	•

Nr.	(Z) <sub>n</sub>	x	Schmp. $(n_D^{20})$
93	2,4-Cl <sub>2</sub>	-0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	(1,534)
94	π π Z Z Z	-0-02.15 -0CH3	(1,544)
95	Ħ	-OH	40°C
96	n	-OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
97	n	-OCH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
98	n	-OC <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
99	n	-OCH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
100	11	-OCH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	
101	n	-och <sub>2</sub> co <sub>2</sub> c <sub>2</sub> h <sub>5</sub>	
102	n	-och(ch3)co2c2H5	•
103	tt	-NH-NH <sub>2</sub>	Ö1
104	11	-OCH <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	
105	tτ	-N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
106	<b>11</b>	-NH <sub>2</sub>	
107	71	-och(ch3)co2ch3	•
108	11	- инс <sub>6</sub> н <sub>5</sub>	
109	. <b>n</b>	-OCH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>	
110	11	-OCH <sub>2</sub> C≡CH	
111	11	-o-K+	
112	n	-O'Na <sup>+</sup>	•
113	n	-0"NH4	
114	11	-OCH <sub>2</sub> Si(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	
115	n	·-oc <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	

, Nr.	(2) <sub>n</sub>	x	Schmp. (n <sup>20</sup> )
			Ö1
116	2-0CH <sub>3</sub>	-0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	O1
117	11	-0CH <sub>3</sub>	
118	11	· - OH	
119	. 11	-0C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
120	11	-OCH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	•
121		-0C4H9	
122	u ·	-OCH2CH(CH3)2	
123	· u	- OCH2CO2CH3	
124	11	-OCH2CO2C2H5	
125	· 11	- OCH (CH3) CO2C2H5	
126	11	-NH-NH <sub>2</sub>	
127	tt	-OCH2-C6H5	•
128	11	-N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
129	<b>81</b>	- NH <sub>2</sub>	•
130	11	- осн (сн <sub>3</sub> ) со <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	
131	Ħ .	- NHC <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	
132	11	-OCH2CH=CH2	•
133	11	- OCH <sub>2</sub> C≡CH	·
134	· n	-o-ĸ <del>-</del>	
135	11	-0"Na"	
136	11	-0"NH4	
137	11	-OCH2Si(CH3)3	
138	11	-OC <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	
		<del>-</del> -	

Fortsetzung Tabelle I

Nr.	(z) <sub>n</sub>	<b>X</b>	Schmp. (n <sub>D</sub> <sup>20</sup> )
139	2-CH <sub>3</sub> ,4-Cl	-0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
140	11	-OCH <sub>3</sub>	
141	η.	- OH	•
142	11	-oc <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
143	11	-OCH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
144	п	-0C4H9	
145	n	-OCH2CH(CH3)2	
146	- 11	-och <sub>2</sub> co <sub>2</sub> ch <sub>3</sub>	
147	· •	-осн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	•
148	11	-OCH(CH3)CO2C2H5	•
149	11	-NH-NH <sub>2</sub>	•
150	n	-och <sub>2</sub> -c <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	
151	ti	-N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
152	Ħ	-NH <sub>2</sub>	, •
153	Tt	-осн (сн <sub>3</sub> ) со <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	
154	π	-NHC <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	
155	<b>11</b> .	-OCH2CH=CH2	•
156	. 11	- och <sub>2</sub> c≡ch	
157		-0~K <sup>+</sup>	
158		-0-Na <sup>+</sup>	
159	11	-0"NH4	
160	87	-OCH <sub>2</sub> Si(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	
161	11	-00 <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	

Nr.	(Z) <sub>n</sub>	X	Schmp. (n <sup>20</sup> )
162	2,3,4,5,6-F <sub>5</sub>	-0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	89°C
163	n	- OCH <sub>3</sub>	121°C
164	n	-OH	•
165	π	-0C3H7	
166		-OCH(CH3)2	٠.
167	Ħ	- OC <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
168	11	-OCH2CH(CH3)2	
169	tt	-OCH2CO2CH3	•
170	Ħ	-0CH2CO2C2H5	
171	Ħ	-OCH(CH3)CO2C2H5	•
172	τι	-NH-NH <sub>2</sub>	
173	11	-0CH <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	
174	11	-N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
175	11	-NH <sub>2</sub>	•
176	. 11	-OCH(CH3)CO2CH3	
177	11	- NHC <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	•
178	11	- och <sub>2</sub> ch=ch <sub>2</sub>	
.179	11	- OCH <sub>2</sub> C≡CH	
180	t1	-0-K+	
181	tt .	-O-Na <sup>+</sup>	•
182	11	-0"NH4	
183	11	-och2si(CH3)3	
184	<b>*1</b>	-0C6H5	

Nr.	(2) <sub>n</sub>	x	Schmp. (n <sub>D</sub> <sup>20</sup> )
185	3,4-0-CH <sub>2</sub> -0-	-0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	(1,541)
186.	11 2	- OCH <sub>3</sub>	102°C
187		- OH	147-149 °C
188	tt.	-0C3H7	(1,516)
189	tt	-OCH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
190	τι .	- OC <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	(1,528)
191	11	-OCH2CH(CH3)2	:
192	11	-och <sub>2</sub> co <sub>2</sub> ch <sub>3</sub>	•
193	Ħ	-осн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	• .
194	II .	-осн(сн <sub>3</sub> )со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	
195	11	- NH- NH <sub>2</sub>	•
196	<b>11</b> .	-осн <sub>2</sub> -с <sub>6</sub> н <sub>5</sub>	
197	π.	-N(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
198	31	-NH <sub>2</sub>	
199	n	-осн(сн <sub>3</sub> )со <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	
200	11	-NHC <sub>6</sub> Н <sub>5</sub>	
201	11	-OCH2CH=CH2	•
202	11	-och <sub>2</sub> c≡ch	•
203	` 11	-0-K+	
204	11	-O-Na <sup>+</sup>	•
205	Ħ	-0"NH4	
206	11	-OCH <sub>2</sub> Si(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	
207	n ·	-0C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	•
208	4-CF <sub>3</sub>	-OCH <sub>3</sub>	,
209	2-CF <sub>3</sub>	- OCH <sub>3</sub>	
210	4-CF <sub>3</sub>	-oc <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
211	2-CF3	-0C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
213	4-CF3	- och <sub>2</sub> co- och <sub>3</sub>	
214	2-CF3	- och (ch3) cooc2H5	

Fortsetzung Tabelle I

Nr.	(Z) <sub>n</sub>	x	Schmp. $(n_D^{20})$
215	2-0CHF <sub>2</sub>	- OCH <sub>3</sub>	
216	41	- OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
217	• •	-OCH2CO2CH3	
218	4-OCHF2	-OCH(CH3)CO2C2H5	
219	11	-OCH3	
220	π	- OC2H5	
221	3-CF3	-OCH3	
222	3-F	-OCH <sub>3</sub>	
223	3-C1	-0C2H5	
224	3,5-Cl <sub>2</sub>	- OH	
225	3,5-F <sub>2</sub>	-OCH3	
226	2-0CF3	-OCH3	
227	n	-OC2H5	
228	IT	-OCH2CO2CH3	•
229	4-0CF3	- OCH <sub>3</sub>	
230	11	-OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	•
231	π	-0C4H9	
232	3-0CF3	-OCH <sub>3</sub>	
233	2-SCH3	-OCH <sub>3</sub>	·
234	3-SCH3	-OCH3	
235	4-SCH3	-OCH <sub>3</sub>	
236	2-SC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-OCH <sub>3</sub>	*
237	3-5C2H5	-OCH <sub>3</sub>	-
· 238	4-sc <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-OCH3	
239	2-СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> ОН	-OCH <sub>3</sub>	
240	4-CH2CH2OH	-OCH <sub>3</sub>	
241	2-CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH	-OCH <sub>3</sub>	
242	2-0CH2CH2OH		
243	3-0CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH	-OCH3	
244	4-OCH2CH2OH	-OCH3	•
245	2-0CH2CH2OCH3	-OCH3	·

Nr.	(Z) <sub>n</sub>	x	Schmp.	(n <sub>D</sub> <sup>20</sup> )
246	2 2 0	-OCH3		
247		- OCH3		
248	2 0 2	- осн <sub>3</sub>		
249	$4-N(CH_3)_2$	-OCH3		•
250	4-NO <sub>2</sub>	-och3		
251	11	-002H5		
252	$2,4-(NO_2)_2$			
253	2-NO <sub>2</sub>	-och <sub>3</sub>		
254	3-NO <sub>2</sub>	-OCH3		
255	2-CN	- och <sub>3</sub>	•	
256	3-CN	-OCH3		
257	4- CN	- OCH <sub>3</sub>		
258	2-CN, 4-Cl	-OCH3		
259	2-C1,4-CN	- OCH <sub>3</sub>		
260	2-CH3,4-CN	-OCH3		
261	4-Cyclo-C6H11	-OCH3		
262	4-Cyclo-C5H9	-0CH3		
263	4-C6H5	-0CH3		
264	4-0C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	- och <sub>3</sub>		
265	4-(2,4-C6H3Cl2)	-OCH3		
	4-0C6H3Cl2(2,4)			
267	4-(2-CF <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> )			
268	4-(4-CF <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> )			
269	4-(2-CF3-C6H4-C			
	4-(4-CF <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -C			
271	4-CH <sub>3</sub>	-0C2H5	(1,50	5)

## C. Biologische Beispiele

#### Beispiel 1

Weizen und Gerste wurden im Gewächshaus in Plastiktöpfen bis zum 3-4-Battstadium herangezogen und dann mit erfindungsgemäßen Verbindungen und Herbiziden im Nachauflaufverfahren behandelt. Die Herbizide und die Verbindungen der Formel (I) wurden dabei in Form wäßriger Suspensionen bzw. Emulsionen mit einer Wasseraufwandmenge von umgerechnet 800 l/ha ausgebracht. 3-4 Wochen nach der Behandlung wurden die Pflanzen visuell auf jede Art von Schädigung durch die ausgebrachten Herbizide bonitiert, wobei insbesondere das Ausmaß der anhaltenden Wachstumshemmung berücksichtigt wurde. Die Bewertung erfolgte in Prozentwerten im Vergleich zu unbehandelten Kontrollen.

Die Ergebnisse aus Tabelle II veranschaulichen, daß die erfindungsgemäßen Verbindungen starke Herbizidschäden an Kulturpflanzen effektiv reduzieren können.

Selbst bei starken Überdosierungen der Herbizide werden bei den Kulturpflanzen auftretende schwere Schädigungen deutlich reduziert und geringere Schäden völlig aufgehoben. Mischungen aus Herbiziden und erfindungsgemäßen Verbindungen eignen sich deshalb in ausgezeichneter Weise zur selektiven Unkrautbekämpfung in Getreidekulturen.

Tabelle II
Safenerwirkung der erfindungsgemäßen Verbindungen

Herbizid (H)		•		
+	Dosis	Kulturpflanz	enschädigung	(%)
Safener Nr.	kg a.i./ha	TRAE	HOVU	·
·			•	
H	. 2,0	80	-	
	0,2	- !	85 - 90	
H+1	2,0 + 1,25	. 20	-	
H+1	0,2 + 1,25	-	30	٠
H+3	2,0 + 1,25	25	<b>-</b> · ·	
H+3	0.2 + 1.25	-	35	*
H+2	0,2 + 1,25	-	40	•
H+4	<b>81</b>	-	40	
H+10	71	-	40	
H+24	11	· -	50	•
H+47	, n	· -	40	
H+49	11	-	50	
H+26	11	•	40	
H+70	<b>tt</b>	-	18	
H+71	11	-	20	
H+72	11	-	20	
H+73	ti .	· _	28	
H+75	n	-	20	
H+94	11 .	<b>-</b> .	10	
H+95	. 11	· -	50	

#### Abkürzungen:

TRAE = Triticum aestivum (Weizen)

HOVU = Hordeum vulgare (Gerste)

a.i. = Aktivsubstanz (d.h. bezogen auf reinen Wirkstoff)

H = 2-(4-(6-Chlorbenzoxazol-2-yloxy)phenoxypropionsäureethylester (Fenoxaprop-ethyl)

Safener Nr. = s. Nr. des Herstellungsbeispiels aus Tabelle I

## PATENTANSPRÜCHE

1. Verbindungen der Formel (I) oder deren Salze

$$((Z)_n \xrightarrow{CH_2} \xrightarrow{0}_{X} X$$

worin

5

10

15

35

Z unabhängig voneinander Halogen, Nitro, Cyano oder Alkyl, Alkoxy, Alkylthio oder Cycloalkyl, wobei die letzten vier genannten Reste unsubstituiert oder einoder mehrfach durch Alkoxy, Hydroxy oder Halogen substituiert sind, oder ferner Amino, Mono- oder Dialkylamino, Phenyl oder Phenoxy, wobei Phenyl und Phenoxy unabhängig voneinander unsubstituiert oder ein- oder mehrfach durch Halogen oder Halogenalkyl substituiert sind, oder zwei benachbarte Substituenten Z zusammen für eine divalente Gruppe der Formel -OCH2O-, -S-CH2-O- oder -S-CH2-S-, die unsubstituiert oder durch Alkyl substituiert ist, stehen,

20 n eine ganze Zahl von 0 bis 5,

25 Hydroxy oder Alkoxy, Alkenyloxy, Alkinyloxy, Alkylthio oder Cycloalkoxy, wobei die fünf letztgenannten Reste unsubstituiert oder ein- oder mehrfach durch Reste aus der Gruppe Alkoxy, Alkylthio, Mono- und Dialkylamino, Phenyl, substituiertes Phenyl, Cyano und Halogen substituiert sind, oder ferner Phenoxy oder substituiertes Phenoxy, ferner Trialkylsilylmethoxy, einen Rest der Formel

$$-\frac{N}{R} \qquad \text{oder} \qquad -C \qquad -\frac{N}{C} \qquad R$$

15

25

worin jeweils R Wasserstoff oder Alkyl bedeutet, Z<sup>1</sup>
unabhängig von Z die oben bei Z genannten Bedeutungen
hat und n<sup>1</sup> eine ganze Zahl von 0 bis 5 ist, oder
ferner Amino, Mono- oder Dialkylamino, Cycloalkylamino,
Hydrazino, Alkyl- oder Dialkylhydrazino, Pyridino,
Morpholino, Dimethylmorpholino, einen Rest der Formel

$$- \circ - n = c < \frac{R^1}{R^2}$$

worin  $\mathbb{R}^1$  und  $\mathbb{R}^2$  unabhängig voneinander Alkylreste bedeuten oder  $\mathbb{R}^1$  und  $\mathbb{R}^2$  gemeinsam mit dem sie verknüpfenden C-Atom einen Cycloalkylrest bilden, oder ferner einen Rest der Formel

20 worin R<sup>3</sup> und R<sup>4</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff oder Alkyl stehen, bedeuten.

- 2. Verbindungen oder deren Salze nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß in Formel (I)
- Z unabhängig voneinander Halogen, Nitro, Cyano, (C1-C4)Alkyl, (C1-C4)Alkoxy, (C1-C4)Alkylthio, wobei die Alkyl-,
  Alkoxy- und Alkylthiogruppen unsubstituiert oder einoder mehrfach durch Halogenatome, insbesondere Fluor
  oder Chlor substituiert sind, (C3-C6)Cycloalkyl, das
  unsubstituiert oder durch (C1-C4)Alkyl substituiert ist,
  Amino, (C1-C4)Alkylamino, Di-(C1-C4)alkylamino,
  Hydroxymethyl, (C1-C4)Alkoxy-methyl, Phenyl oder Phenoxy,
  wobei Phenyl und Phenoxy unsubstituiert oder ein- oder
  mehrfach durch Halogen oder einfach durch Trifluormethyl
  oder durch ein oder mehrere Halogenatome und ein

Trifluormethyl substituiert ist, oder zwei benachbarte Substituenten Z für die divalente Gruppe -O-CH<sub>2</sub>-O-, -S-CH<sub>2</sub>-O- oder -S-CH<sub>2</sub>-S- stehen und

- n 0, 1, 2 oder 3
- 5 bedeuten.
  - 3. Verbindungen oder deren Salze nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß
- Y Hydroxy, -OCH<sub>2</sub>Si(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>, (C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>)Cycloalkoxy,

  Phenyl(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)alkoxy, Phenoxy, (C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>)Alkenyloxy,

  (C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>)Alkinyloxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)Alkoxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)Alkylthio,

  wobei die Alkoxy oder Alkylthiogruppe unsubstituiert

  oder ein- oder zweifach durch (C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>)Alkoxy, Mono- oder

  Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>)Alkylamino, (C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>)Alkylthio, Cyano oder ein
  oder mehrfach durch Halogen substituiert ist,

  einen Rest der Formel

$$- N \longrightarrow (2^1)_n^1 \qquad \text{oder } -C \longrightarrow R$$

worin jeweils R Wasserstoff oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)Alkyl bedeutet,

Z<sup>1</sup> die bei Z oben genannte Bedeutung hat und n<sup>1</sup> 0, 1, 2

oder 3 ist, oder
ferner Amino, Mono- oder Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)alkylamino, (C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>)Cycloalkylamino, Hydrazino, Piperidino, Morpholino oder
2,6-Dimethylmorpholino, einen Rest der Formel

$$_{-0-N}=c < \frac{R^1}{R^2}$$

worin

R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> unabhängig voneinander ( $C_1$ - $C_4$ )Alkyl bedeuten oder R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> gemeinsam mit dem sie verknüpfenden

PCT/EP90/01966

C-Atom einen 5-, 6- oder 7-gliedrigen Cycloalkylrest bilden,

oder einen Rest der Formel

worin  $\mathbb{R}^3$  und  $\mathbb{R}^4$  unabhängig voneinander für Wasserstoff oder  $(C_1-C_4)$ -Alkyl stehen,

10 bedeutet.

5

15

35

- 4. Verbindungen oder deren Salze nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß
- Z unabhängig voneinander Halogen, insbesondere Fluor oder Chlor, Nitro,  $(C_1-C_4)$ Alkyl,  $(C_1-C_4)$ Alkoxy oder Trifluormethyl und
  - n 0, 1 oder 2 und
  - X Hydroxy, (C1-C4)-Alkoxy oder einen Rest der Formel

worin  $R^3$  für Wasserstoff oder  $CH_3$  und  $R^4$  für Wasserstoff oder  $(C_1-C_4)$ -Alkyl stehen,

- 25 bedeuten.
- 5. Verfahren zur Herstellung der nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4 definierten Verbindungen der Formel (I) oder deren Salze, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der Formel (II)

$$CH_2CH=CH_2$$
(II)

worin  $(Z)_n$  die in Formel (I) angegebenen Bedeutungen hat, mit einem Nitriloxid der Formel (III)

$$(-)_{0} - N = {(+) \choose 0} - COX$$
 (III)

worin X die in Formel (I) angegebene Bedeutung hat, umsetzt.

- 6. Pflanzenschützende Mittel, dadurch gekennzeichnet, daß
  10 sie Verbindungen der Formel (I) oder deren Salze nach einem
  oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4 und inerte Zusatzstoffe
  enthalten.
- 7. Selektive herbizide Mittel, dadurch gekennzeichnet, daß
  sie Herbizide in Kombination mit Verbindungen der Formel (I)
  oder deren Salze die nach einem oder mehreren der Ansprüche
  1 bis 4 definiert sind, enthalten.
- 8. Mittel nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß
  sie als Herbizide Wirkstoffe aus der Gruppe Carbamate,
  Thiocarbamate, Halogenacetanilide, substituierte Phenoxy-,
  Naphthoxy-, Phenoxyphenoxy-, Benzyloxyphenoxy- und
  Heteroaryloxyphenoxy-carbonsäurederivate und
  Cyclohexandion-derivate enthalten.
- 9. Verfahren zur Bekämpfung von unerwünschten Pflanzen in Nutzpflanzenkulturen, dadurch gekennzeichnet, daß man Herbizid in Kombination mit nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4 definierten Verbindungen der Formel (I) oder deren Salze auf die Pflanzen, Pflanzensamen oder die Anbaufläche appliziert.
  - 10. Verfahren zum Schutz von Nutzpflanzen gegen
     phytotoxische Nebenwirkungen von Herbiziden, dadurch
     gekennzeichnet, daß man Herbizide in Kombination mit nach

einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4 definierten Verbindungen der Formel (I) oder deren Salze auf die Pflanzen, Pflanzensamen oder die Anbaufläche appliziert.

11. Verwendung von nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4 definierten Verbindungen der Formel (I) oder deren Salze zum Schutz von phytotoxischen Nebenwirkungen von Herbiziden.

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

nternational Application No PCT/EP 90/01966

According to International Patent Classification (IPC) or to both National Classification and IPC Int.Cl. 5				
III. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT*  A EP, A2, 0148795 (MONTEDISON S.P.A.)  17 July 1985, see the whole document  A Patent Abstracts of Japan, Volume 11, No. 317; C452, abstract from JP 62–103070, publ. 1987–05–13  MITSUI TOATSU CHEM INC.  * Special Categories of ched documents: 1*  Tater document published after the international filing data.				
Int.Cl. 5 C 07 D; A 01 N  Documentation Searched other than Minimum Documentation to the Estent that such Documents are included in the Fields Searched *  III. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT*  A EP, A2, 0148795 (MONTEDISON S.P.A.)  17 July 1985, see the whole document  A EP, A1, 0334120 (BASF AG) 27 September 1989, see the whole document  A Patent Abstracts of Japan, Volume 11, No. 317; C452, abstract from JP 62-103070, publ. 1987-05-13  MITSUI TOATSU CHEM INC				
III. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT*  A EP, A2, 0148795 (MONTEDISON S.P.A.)  17 July 1985.  see the whole document  A Patent Abstracts of Japan, Volume 11, No. 317; C452, abstract from JP 62–103070, publ. 1987–05–13  MITSUI TOATSU CHEM INC  * Special categories of ched documents: 11  * Tares document published after the unternational filing data.				
III. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT*  alappry* Criation of Document, "I with indication, where appropriate, of the relevant passages "I Relevant to Claim No. "I A EP, A2, 0148795 (MONTEDISON S.P.A.)  17 July 1985, see the whole document  A EP, A1, 0334120 (BASF AG) 27 September 1989, see the whole document  A Patent Abstracts of Japan, Volume 11, No. 317; C452, abstract from JP 62–103070, publ. 1987–05–13  MITSUI TOATSU CHEM INC				
Documentation Searched other than Minimum Documentation to the Extent that such Documents are included in the Fields Searched*  III. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT*  aterpory* Circution of Document, "I with indication, where appropriate, of the relevant passages "I Relevant to Claim No. "I  A EP, A2, 0148795 (MONTEDISON S.P.A.)  17 July 1985, see the whole document   A EP, A1, 0334120 (BASF AG) 27 September 1989, see the whole document   A Patent Abstracts of Japan, Volume 11, No. 317; C452, abstract from JP 62-103070, publ. 1987-05-13  MITSUI TOATSU CHEM INC				
III. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT*  alregory* Criation of Document, " with indication, where appropriate, of the relevant passages " Relevant to Claim No. "  A EP, A2, 0148795 (MONTEDISON S.P.A.) 17 July 1985, see the whole document  A EP, A1, 0334120 (BASF AG) 27 September 1989, see the whole document  A Patent Abstracts of Japan, Volume 11, No. 317; C452, abstract from JP 62-103070, publ. 1987-05-13 MITSUI TOATSU CHEM INC				
A EP, A2, 0148795 (MONTEDISON S.P.A.)  17 July 1985, see the whole document  A EP, A1, 0334120 (BASF AG) 27 September 1989, see the whole document  A Patent Abstracts of Japan, Volume 11, No. 317; C452, abstract from JP 62-103070, publ. 1987-05-13  MITSUI TOATSU CHEM INC. 13  * Special categories of cited documents: 19  * Special cate				
A EP, A2, 0148795 (MONTEDISON S.P.A.)  17 July 1985, see the whole document  A EP, A1, 0334120 (BASF AG) 27 September 1989, see the whole document  A Patent Abstracts of Japan, Volume 11, No. 317; C452, abstract from JP 62-103070, publ. 1987-05-13  MITSUI TOATSU CHEM INC				
A EP, A2, 0148795 (MONTEDISON S.P.A.)  17 July 1965, see the whole document  A EP, A1, 0334120 (BASF AG) 27 September 1989, see the whole document  A Patent Abstracts of Japan, Volume 11, No. 317; C452, abstract from JP 62-103070, publ. 1987-05-13 MITSUI TOATSU CHEM INC				
A EP, A2, 0148/95 (MONTEDISON 3.7.A.)  17 July 1985, see the whole document  A EP, A1, 0334120 (BASF AG) 27 September 1989, see the whole document  A Patent Abstracts of Japan, Volume 11, No. 317; C452, abstract from JP 62-103070, publ. 1987-05-13 MITSUI TOATSU CHEM INC				
A Patent Abstracts of Japan, Volume 11, No. 317; C452,  abstract from JP 62-103070, publ. 1987-05-13  MITSUI TOATSU CHEM INC   * Special categories of cited documents: 19  Taken document published after the international filling date.				
A Patent Abstracts of Japan, Volume 11, No. 317; C452,  abstract from JP 62-103070, publ. 1987-05-13  MITSUI TOATSU CHEM INC   * Special categories of cited documents: 19  Taken document published after the international filling date.				
abstract from JP 62-1030/0, publ. 1987-05-13 MITSUI TOATSU CHEM INC   * Special categories of cited documents: 19  * Special categories of cited documents: 19  * Special categories of cited documents: 19				
"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance.  "E" earlier document but published on or star the international filing data.  "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is crited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified).  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means.  "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed.  "E" and the priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step.  "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents is combined with one or more other such document is combination being obvious to a person skilled in the art.  "A" document member of the same patent family.  IV. CERTIFICATION  Date of Malling of this International Search Report  8 March 1991 (08.03.91)				
Streetweet Authorized Officer				
European Paten Office				

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (January 1985)

# ANNEX TO THE INTERNATIONAL SEARCH REPORT ON INTERNATIONAL PATENT APPLICATION NO.PCT/EP 90/01966

SA

41629

This annex lists the patent family members relating to the patent documents cited in the above-mentioned international search report. The members are as contained in the European Patent Office EDP file on The European Patent office is in no way liable for theseparticulars which are merely given for the purpose of information.

Patent document cited in search report	Publication date	Patent mem!	family per(s)	Publication date
EP-A2- 0148795	17/07/85	AT-A-B- AU-B- AU-D- CA-A- JP-A- US-A- US-A- ZA-A-	383724 585493 3790185 1250299 60226865 4661599 4810281 8500367	10/08/87 22/06/89 31/07/86 21/02/89 12/11/85 28/04/87 07/03/89 16/07/85
EP-A1- 0334120	27/09/89	DE-A-	3809765	05/10/89

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen PCT/EP 90/01966

I. KLAS	SIFIKATION DES ANMELDUNGSGENSTANDS (bei mel	nreren Klassifikationssymtolen sind otte anzugeb	en) <sup>6</sup>	
Nach de Int.CI.5	r Internationalen Patentklassifikation (IPC) oder nach der C 07 D 261/04, A 01 N 25/32	nationalen Klasssifikation und der IPC		
II. RECH	ERCHIERTE SACHGEBIETE			
	Recherchierter Min	destpruistoll'		
	tionssystem	S2211 Kanouza Ambolis		
Int.Cl.5	C 07 D; A 01 N			
	Recherchierte nicht zum un	Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, s ter die recherchlerten Sachgebiete fallen <sup>8</sup>	oweit diese	
			· ·	
II. EINS	CHLÄGIGE VERÖFFENTLICHUNGEN <sup>9</sup>		1	
Art •	Kennzeichnung der Veröffentlichung <sup>11</sup> , zoweit erforderlich	unter Angabe der maßgeblichen Teile <sup>12</sup>	Betr. Anspruch Nr.13	
A	EP, A2, 0148795 (MONTEDISON S.P. 17 Juli 1985, siehe Dokument insgesamt	.A.)	1-11	
	Sielle Bokamene insgesame	•		
	·			
A	EP, A1, 0334120 (BASF AG) 27 Se siehe Dokument insgesamt	ptember 1989,	1-11	
A	Patent Abstracts of Japan, Band Zusammenfassung von JP 62-10307 MITSUI TOATSU CHEM INC	11, Nr 317, C452, 0, publ 1987-05-13	1-11	
		,		
•				
		<del>-</del> -		
,				
"A" Ve	ndere Katagorien von angegebenen Veröffentlichungen <sup>10</sup> : öffentlichung, die den allgameinen Stand der Technik Iniert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist eres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem interna nalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist	meldedatum oder dem Prioritätsdatum ver	öllentlicht worden t, sondern nur zum egenden Prinzips	
"L" Ve zw jer na en	röffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch eifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröf- tlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht ge- nnten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus ein anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführ	")	erfinderischer Tatig- ng, die beanspruch-	
el: be	Veröffentlichung, die sich auf eine mündtiche Offenberung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht  te Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist			
tu	röffentlichung, die vor dem Internationalen Anmeideda- n, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffenl ht worden ist	and the second s	Patentfamilie ist	
IV. BES	CHEINIGUNG es Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Recherchenb	erichts	
	es Abschlusses der internationalen keenerena ebruar 1991	- 8. C3, 91		
Internat	onsle Recharchenbahörde	Unterschrift des bevollmächtigten Bediensteten	Dag	
	Firm Sieches Datontamt	M. PEIS M.	4625	

# ANHANG ZUM INTERNATIONALEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE INTERNATIONALE PATENTANMELDUNG NR.PCT/EP 90/01966

41629

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten internationalen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben.
Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am 28/12/90 Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamitie		Datum der Veröffentlichung	
EP-A2- 0148795		AT-A-B- AU-B- AU-D- CA-A- JP-A- US-A- US-A- ZA-A-	383724 585493 3790185 1250299 60226865 4661599 4810281 8500367	10/08/87 22/06/89 31/07/86 21/02/89 12/11/85 28/04/87 07/03/89 16/07/85	
EP-A1- 0334120	27/09/89	DE-A-	3809765	05/10/89	
	•				
				. •	
		•			
		·			
	•				
·		•			
·					
	•				

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang ; siehe Amtablett des Europäischen Patentamts, Nr.12/82